**Masse volumique des liquides**

Contexte : C’est une propriété caractéristique de la matière. Une propriété caractéristique permet d’identifier une substance.

**Densité (Masse volumique)**

Eau🡺 1 g/ml

Alcool méthylique🡺0,79 g/ml

Glycérine🡺1,26 g/ml

Mercure🡺 13 g/ml

Masse Volumique

Matière

Science

Présentée à Daniel Blais

Par

Brandon Grondin

(Alexis Lessard)

Groupe 102

Esv

25 novembre 2022

But :

Identifier la substance A et B

Hypothèse :

Je suppose que la masse volumique de A est de l’eau

Je suppose que la masse volumique de B est du Mercure

Matériel :

* Balance
* Cylindre graduée de 10 ml
* Substance A
* Substance B
* Becher 100 ml

Manipulation :

1.Peser le cylindre gradué avec la balance

2.Ajouter 20ml du liquide A dans le cylindre gradué.

3. Peser le cylindre avec le liquide

Résultat :

La masse

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10ml A |
| g | g |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Cylindre gradué vide | Cylindre gradué +10ml B |
| g | g |
|  |  |

Le volume

|  |  |
| --- | --- |
|  | ml |
| Inconnu A | 10 |
| Inconnu B | 10 |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Liquide | Masse  g | Volume  ml | Masse Volumique  g/ml | Densité |
| A | 9.95 | 10 | 0.99 | 0.99 |
| B | 12.75 | 10 | 1.27 | 1.27 |

Analyse: D’après mes résultats…

Mon liquide A est de l’eau

Parce que ça densité est de 0.99

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1

Conclusion : 1-Mon Hypothèse 1 est vraie c’était de l’eau

Analyse : D’après mes résultats…

Mon liquide B est de la glycérine

Parce que ça densité est de 1.26

Ce qui est proche de la valeur théorique de 1.27

Conclusion : 2-Mon Hypothèse 2 est fausse c’était de la glycérine pour le liquide